

Вычисления энергетического профиля реакции разложения возможно проводить с помощью программного комплекса *accelrys material studio 3.2*, который дает возможность быстрой прогностической оценки физико-химических свойств заданных веществ, представляющих интерес в качестве перспективных материалов для использования в создании экологически чистой технологии. Так, в плане поиска новых веществ, для изучения экологически чистых технологических добавок возможно провести теоретические работы по компьютерному моделированию с использованием программно-аппаратного комплекса *material studio 3.2*:

1. Неэмпирические методы. Свободная энергия сольватации рассчитывается с учетом поверхности молекулы, доступной для атаки растворителя, то есть принимается во внимание конформационное состояние молекулы.
2. Вычисление энергетического профиля реакции, поиск переходного состояния реакции и оптимизация геометрии переходного состояния в рамках полуэмпирических и неэмпирических методов: термодинамические вычисления в различных стандартных условиях (система с фиксированным числом частиц, объемом и энергией при изменяющейся температуре, число частиц, объем и температура системы постоянны, система обменивается энергией с окружающей средой, система с фиксированным числом частиц, давлением и энергией при изменяющемся объеме) в рамках полуэмпирических и неэмпирических методов. - расчет энтальпии, энтропии и теплоемкости при различных значениях варьируемых переменных (температуре).
3. Расчеты функций Фукуи и вкладов атомов в граничные орбитали позволяют оценивать реакционную способность атомов в молекуле. Для оптимизации геометрии исходных веществ в программе *accelrys material studio 3.2* использовался модуль *DMol3*. Внутренняя схема оптимизации координат в модуле *DMol3* обеспечивает хорошую оптимизацию для молекулярных систем. Данный модуль основывается на вычислении внутренних координат, способных скоординировать системы близко упакованных тел. Внутренняя работа ратификации показывает, что это современное состояние внутренней схемы оптимизации координат периодических систем в 2-5 раз эффективнее, чем декартовские подходы, которые являются стандартом в вычислениях твердого тела на сегодняшний день. В основу оптимизации молекулы лежит функциональная теория плотности, т.е. дискретное преобразование Фурье. Функциональная теория плотности начинается с теоремы *Hohenberg* и *Kohn*, которая утверждает, что все свойства плотности описываются полной энергией: (1.1) где $T[p]$ - кинетическая энергия системы невзаимодействующих частиц плотности; $U[p]$ - электростатическая энергия взаимодействия частиц плотности; $E_{xc}[p]$ - обменно-корреляционная энергия. Энергия корреляции, дискретное преобразование Фурье, явно зависит от всех количеств p . При построении плотности нагрузки используются волновые функции, такие же, как и в других молекулярных орбитальных методах, но здесь

волновая функция может использовать не симметричные молекулярные орбитали: (1.2) Когда молекулярные орбитали ортонормальные: (1.3) Плотность возмущения определяется простой функцией: (1.4) где сумма - это сумма по всем занятым молекулярным орбиталям. Плотность, полученная от этого выражения также известна как плотность нагрузки. Молекулярная орбиталь может быть занята вращением вверх (альфа-электроны) или вращением вниз (бетта-электроны). Использование одного значения для альфа- и бетта-электронов вычисляется как ограниченное вращение. Использование же различных значений для альфа- и бетта-электронов вычисляется неограниченным вращением или поляризованным вращением. Во втором случае, можно сформировать две различные плотности нагрузки, одну для альфа молекулярных орбиталей, и одну для бетта молекулярных орбиталей. Их сумма дает полную плотность нагрузки, разность - плотность вращения, при избыточном количестве альфа и бетта вращений. Эти вычисления подразделяются на ограниченные и неограниченные [1]. Вычисление полной энергии От волновой функции (1.1) и плотности возмущения (1.4) сумма энергий может быть записана как: (1.5) (1.6) В формуле (1.6) $Z\alpha$ - относится к нагрузке на ядре системы N - атомов. Первый член $\int \psi^2$ относится к электронному ядру. Второй $\int \psi \nabla^2 \psi$ представляет вращение электронного облака. Заключительный элемент $\int \psi \nabla^2 \psi$ описывает вращение ядра. Вычисление аппроксимации обменно-корреляционной энергии Расчет полной энергии (1.1) базируется на обменно-корреляционной энергии, которая требует некоторой аппроксимации для этого метода и должна быть достаточно универсальной, чтобы обрабатывать на вычислительной технике. Достаточно простой и хороший метод аппроксимации локальное аппроксимирование плотности, которое базируется на известном методе обменно-корреляционной энергии однородного электронного газа. Аналитические исследования были сделаны несколькими исследователями (Hedin, Lundqvist, Ceperley, Adler, Barth). Локальная аппроксимация плотности предполагает, что плотность нагрузки изменяется медленно в масштабе атома. Полная энергия обменной корреляции может быть получена объединением однородных газовых облаков и описывается уравнением: (1.7) где ϵ - энергия обменной корреляции частицы в однородном электронном газе, r - число частиц [2;3]. Общая плотность вращения Самая простая форма потенциала обменной корреляции - форма, полученная Slater (1951), который использовал $\propto r^{-1/3}$. В этом приближении, корреляция не включена. Более сложные приближения используют формы, полученные Vosko, и другие, которые затруднительно использовать в вычислительной технике [1]. Расширение градиента плотности Следующим шагом в улучшении локальной плотности вращения (LCD) является модель, учитывающая неоднородность электронного газа, который естественно находится в любой молекулярной системе. Это может быть достигнуто расширением градиента плотности, и относится как нелокальное приближение

плотности вращения (NLSD). За последнее время данный метод хорошо себя зарекомендовал и подтвердил, что градиент корректировал обменно - корреляционную энергию, $E_{xc}[p, d(p)/dr]$, необходимую для изучения термодинамики молекулярных процессов. Нелокальное приближение плотности вращения (NLSD) функции используют при обобщенном приближении градиента для корреляционной функции. Вычисление полного выражения энергии с учетом вышесказанного полная энергия может быть записана как: (1.8) Чтобы определить фактическую энергию, изменения в E_t должны быть оптимизированы относительно изменений r , и приведены к ортонормальным ограничениям [4]: (1.9) где λ - лагранжевые множители. Уравнения Kohn-Sham Этот процесс ведет к набору соединенных уравнений, первыми предложили Kohn и Sham. , (1.10) где μ_{xc} - потенциал обменной корреляции, который следует из дифференциала E_{xc} . Для приближения локальную плотность вращения аппроксимируют, где потенциал μ_{xc} можно записать как: (1.11) Использование собственных значений для быстрого нахождения энергии из уравнения (1.10) можно представить как [5]: (1.12) Вычисление расширения молекулярных орбиталей в терминах основных функций На практике очень удобно вычислять молекулярные орбитали с помощью атомов. (1.13) Атомные орбитали χ_μ называют основными атомными функциями, где $C_{i\mu}$ - коэффициенты расширения молекулярных орбиталей. Возможно несколько вариантов для основного набора, включая Гауссовские функции, волновые и числовые орбитали используемые при математическом моделировании. В последних расчетах при математическом моделировании используются волновые и числовые орбитали. В отличие от молекулярных и атомных орбиталей - не ортонормальных, уравнение (1.10) можно записать в виде: $HC = \epsilon SC$, (1.14) где (1.15) и (1.16) Оценка выражения (1.15) должна быть достигнута в соответствии с 3D числовой интеграцией и с учетом потенциала обменной корреляции. Данные элементы должны быть приближены к конечным суммам: (1.17) Это является дополнительной информацией для оценки данного выражения в соответствующих модулях программы Accelrys. Способность оценивать производную полной энергии относительно геометрических изменений является актуальным для изучения химических элементов. Без данных исследований процедура вычислений становится тяжелой и очень трудоемкой, требующая привлечения большого количества квалифицированных специалистов. Данная теория является успешным методом для прогнозирования химических структур [6]. Эффект сольватации COSMO Эффект COSMO позволяет исследовать эффекты сольватации. На рисунке 1.1 представлена модель сольватации, в которой молекула растворенного вещества образует полость внутри диэлектрического континуума диэлектрической постоянной, ϵ , представляющего растворитель. В результате распределения зарядов растворенного вещества диэлектрическая среда поляризуется. В отличие от других анализов с помощью CSM COSMO не требует решения довольно сложных

граничных условий диэлектрика для получения зарядов поляризации. Эти заряды рассчитываются с использованием значительно упрощенного граничного условия проводника. Заряды пересчитываются с учетом коэффициента $f(\epsilon) = (\epsilon - 1) / (\epsilon + 1/2)$ для получения приемлемой аппроксимации для зарядов поляризации в диэлектрической среде. Рис. 1.1 - Модель сольватации Отклонение при точном решении приближенного COSMO являются незначительными. Для сильных диэлектриков вроде воды это отклонение меньше чем 1 %, в то время как для неполярных растворителей с $\epsilon \sim 2$ оно может достигать 10% от общего эффекта поляризации. Однако для слабых диэлектриков, этот эффект незначителен, поэтому абсолютная ошибка составляет меньше чем 1 ккал/моль. В целом COSMO - значительно упрощает подход центрального сервисного модуля (CSM) без снижения точности. В связи с таким упрощением COSMO позволяет более эффективно применять CSM в квантово- химических программах и точнее вычислять градиенты, которые позволяют оптимизировать геометрию растворенного вещества в пределах диэлектрической проницаемости. Заряды поляризации определяются по граничному условию потенциала исчезновения на поверхности проводника. Если принять q за вектор зарядов поляризации на поверхности полости, а $Q = \rho + Z$ - за общие заряды растворенного вещества, например, плотность электронов, ρ , и ядерные заряды, Z , то вектор потенциалов V_{tot} , на поверхности выражается в виде: $V_{tot} = BQ + Aq = V_{sol} + V_{pol}$, где BQ - потенциал, обуславливаемый зарядами растворенного вещества; Q , и Aq - потенциал, обуславливаемый зарядами на поверхности, q ; B и A - матрицы Кулона. В случае проводника приемлемо уравнение $V_{tot} = 0$, при этом заряды поляризации определяются как: $q = -A^{-1}BQ$ (1.18) COSMO позволяет исследовать свободную энергию сольватации методами электростатики. Кроме того, на общую свободную энергию сольватации влияют неэлектростатические процессы; они описывают взаимодействие дисперсий и эффект образования полости [7]. Термодинамические вычисления Результаты термодинамического анализа могут использоваться для вычисления энтальпии образования (H), энтропии (S), энергии Гиббса (G) и способны проводить вычисления при высоких температурах в постоянном давлении в изотермическом процессе (c_p), где полная энергия приводит к полной электронной энергии при 0 К. Для вычисления H, S, G и c_p при начальных и критических температурах используются различные методы вычисления, которые будут описаны ниже. Формулы базируются на работе Hirano. В каждом случае описаны два выражения для переменных вкладов: одно для линейных и одно для нелинейных систем. Расчет энтальпии Расчет энтальпии в идеальном газе рассчитывают так: $H(T) = E_{vib}(T) + E_{rot}(T) + E_{trans}(T) + RT$, (1.19) где R - универсальная газовая постоянная. В стандартных условиях энтальпия описывается соответственно для вибрационных, вращательных и переводных вкладов. Вклады имеют следующие значения: (1.20) где k - постоянная Больцмана, h - постоянная Планка, ν_i -

индивидуальные вибрационные частоты. Расчет энтропии Вклад в энтропию рассчитывают по формулам: (1.21) где w – молекулярный вес, I_x – момент инерции на оси x , σ – число симметрии. Расчет теплоемкости. Вклад теплоемкости при постоянном давлении описывается формулами, приведенными ниже: (1.22) Для вычисления ΔE реакции необходимо сложить полную энергию реагентов и энергии компонентов. Для вычисления $\Delta H(T)$ необходимо добавить к вычисленному теплосодержанию электронную энергию каждого компонента [8-9]. При значениях энтальпии и энтропии, рассчитанных по универсальной химической программе *accelrys material studio 3.2*, при заданных температурах легко рассчитать энергию Гиббса. $\Delta G = \Delta H - T \Delta S$ (1.23) По формуле 1.24 можно рассчитать энергию реакции при различной диэлектрической проницаемости: , (1.24) где $\Delta G_{\text{реакции}}$ – энергия Гиббса реакции, ккал/моль, $\Sigma \Delta G_{\text{продуктов}}$ – энергия Гиббса продуктов реакции, ккал/моль, $\Sigma \Delta G_{\text{исход}}$ – энергия Гиббса исходных веществ, ккал/моль. $\Delta G_{\text{реакции}}$ характеризует возможность самопроизвольного протекания реакции. По формуле 1.25 можно рассчитать энергию переноса при различной диэлектрической проницаемости. (1.25) где $\Delta G_{\text{переноса}}$ – энергия переноса Гиббса при различной диэлектрической проницаемости, ккал/моль, $\Delta G_{\text{среды}}$ – энергия Гиббса в среде, ккал/моль, $\Delta G_{\text{вакуум}}$ – энергия Гиббса в вакууме, ккал/моль, $\Delta G_{\text{переноса}}$ характеризует легкость протекания процесса. Выводы 1. Установлено, что такие характеристики как ΔS , ΔH , ΔG , $\Delta G_{\text{реакции}}$ и $\Delta G_{\text{переноса}}$ позволяют достоверно оценить глубину протекающей реакции, энергозатраты, длительность и глубину протекающего процесса взаимодействия компонентов при обработке пороховых элементов. 2. С помощью универсальной химической моделирующей программы *accelrys material studio 3.2*. можно провести расчеты по определению термодинамических характеристик исследуемых веществ. 3. С помощью универсальной химической моделирующей программы *accelrys material studio 3.2*. можно оптимизировать геометрию молекул исследуемых веществ. 4. При нахождении энергии Гиббса можно рассчитать энергию реакции при различной диэлектрической проницаемости и рассчитать энергию переноса при различной диэлектрической проницаемости.